

NE – ZA – PRE PJESMULJAK

Kristal sam ja radostan,
U vodi sam jako žalostan.
Od iona sam sastavljen,
u vodi sam, nažalost, sav rastavljen.
Dok me u otopini malo ima,
ionima je ugodno svima.
Otopina je nezasićena tada,
ali pravo je pitanje do kada.
Ako me se još netko u otopinu dodati sprema,
više iona se u otopinu doprema.
Sada gužva u toj mješavini vlada,
slobodnog mjesta više nema tada.
Talog se na dnu posude stvara
novo mjesto za ione u otopini se ne otvara.
Prisutna je bila temperatura sobna,
ione je dočekala sudbina kobna.
Najveća koncentracija u otopini je dostignuta,
jer je zasićenost postignuta.
Sada krivulju topljivosti treba pogledati
i sve opcije sagledati.
Ma koga za topljivost briga,
ali lijepo kaže knjiga;
Graf topljivosti puno nam obećava,
Rastom temperature topljivost mi se povećava.
Učenik me sada treba zagrijavati,
cijela ova situacija me počinje nasmijavati.
Nakon kratkog grijanja,
u otopini dolazi do velikog previranja.
Opet u otopini za ione slobodnih mjesta ima,
bez gužve, lijepo je svima.
Međutim, u čaši se nešto događa,
cijela ova zbrka me jako pogađa.
Grijajući čašu, taloga na dnu više nema,
upravo zbog toga što se prezasićena otopina sprema.
U cijelom sustavu ravnoteža je poremećena,
ali je totalno ostala nezamijećena.
Kada se čaša ponovno ohladi, dolazi do automatizacije,
odnosno do moje kristalizacije.
Sada se mogu moji kristali sa špagice brati,
ah, baš je lijepo kemiju znati!!!!

Nikolina Perić, studentica fizike